### **PCT**

#### 世界知的所有権機関 国際事務局 特許協力条約に基づいて公開された国際出願



(51) 国際特許分類6

C08L 23/02, 77/00, C08K 5/54, 7/02

A1

(11) 国際公開番号

WO99/48973

(43) 国際公開日

1999年9月30日(30.09.99)

(21) 国際出願番号

PCT/JP98/01216

(22) 国際出願日

1998年3月20日(20.03.98)

(71) 出願人 (米国を除くすべての指定国について) 宇部興産株式会社(UBE INDUSTRIES, LTD.)[JP/JP] 〒755-8633 山口県宇部市西本町1丁目12番32号

Yamaguchi, (JP) (72) 発明者;および

(75) 発明者/出願人 (米国についてのみ)

山本新治(YAMAMOTO, Shinji)[JP/JP]

栗原秀夫(KURIHARA, Hideo)[JP/JP]

中山喜美男(NAKAYAMA, Kimio)[JP/JP]

浅野之彦(ASANO, Yukihiko)[JP/JP]

〒290-8550 千葉県市原市五井南海岸8番の1

宇部興産株式会社 高分子研究所内 Chiba, (JP)

(74) 代理人

弁理士 石田 敬, 外(ISHIDA, Takashi et al.)

〒105-8423 東京都港区虎ノ門三丁目5番1号 虎ノ門37森ビル

青和特許法律事務所 Tokyo, (JP)

(81) 指定国 CA, JP, US, 欧州特許 (AT, BE, CH, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE)

添付公開書類

国際調査報告書

(54)Title: RESIN C

RESIN COMPOSITION REINFORCED WITH POLYAMIDE FIBERS AND PROCESS FOR PRODUCING THE SAME

SAMI

(54)発明の名称 ポリアミド繊維強化樹脂組成物及びその製造方法

#### (57) Abstract

100 parts by weight of a polyolefin resin (a) is melt-kneaded together with a mixture comprising 10 to 400 parts by weight of a rubbery polymer (b) having a glass transition temperature of 0 °C or lower, 10 to 400 parts by weight of a thermoplastic polyamide (c) containing a phyllosilicate, and a silane coupling agent (d). The product is extruded and then stretched or rolled at a temperature lower than the melting point of the ingredient (c) to disperse the same in the form of fibers. The resin composition reinforced with polyamide fibers thus obtained is excellent in strength, rigidity, and frictional performance.

(57)要約

(a) 100重量部のポリオレフィン樹脂に、(b) 0 ℃以下のガラス転移温度を有するゴム状ポリマー10~400 重量部と、(c) 層状珪酸塩含有熱可塑性ポリアミド10~400 重量部と、(d) シランカップリング剤とを含む混合物を溶融混練し、この溶融混練物を押し出し、前記(c) 成分の融点より低い温度で延伸又は圧延して、前記(c) 成分を繊維状に分散させて、強度、剛性、摩擦性能にすぐれたポリアミド繊維強化樹脂組成物が得られる。

PCTに基づいて公開される国際出願のパンフレット第一頁に掲載されたPCT加盟国を同定するために使用されるコード(参考情報)

ドミニカ アニトインラン フランブ )DEGIKLNZDGJZMRTAGSZNUAW )SIRABDEHMN 英国 グレナダ グルジア ガーナガンピア モナコ モルドヴァ マダガスカル マケドニア旧ユーゴスラヴィア ВG B J B R B Y トルコ トリコダッド・トバゴ ウクライナ ウガンダ 共和国マリ CCCCCCCCCCCCDD MNRWXELOZLT スイス コートジボアール カメルーン 中国 リカン 米コン ウズベキスタン ウブィエトナム ユーゴースラピア 南アフリカ共和国 ジンバブエ 中国 アコスタ・バスタ・バスコーク アイスコーク アインマーク

#### 明 細 書

ポリアミド繊維強化樹脂組成物及びその製造方法

#### 技術分野

本発明は、ポリアミド繊維強化樹脂組成物及びその製造方法に関するものである。更に詳しく述べるならば本発明は、ポリオレフィン樹脂及びゴム状ポリマーを含む樹脂マトリックス中に、層状珪酸塩を含む繊維状ポリアミドが分散してこれを補強しているポリアミド繊維強化樹脂組成物及びその製造方法に関するものである。

#### 背景技術

ゴム状ポリマーはその回復弾性率が高く弾性率が低いことにより, 色々なゴム製品として使用されてきた。しかし, 回復弾性率が高いながら弾性率はもう少し高いものや, 弾性率が高くしかも耐久性があるものなど, 要求はますます高くなってきてきた。樹脂分野でも弾性率が高く軽く強度があり, そして更に耐衝撃性も高いものが要求されるようになってきた。

ポリオレフィンとゴム状ポリマーに微細なポリアミド繊維を分散させた繊維強化組成物が特開平7-238189号公報に開示されている。平均繊維径が1μm以下に分散してペレット状で得られるのでハンドリングが容易で樹脂やゴム状ポリマーの補強剤として好適に使用されている。しかし、更にタイヤ及びロール、履物などの分野では摩擦性能なども要求されている。

#### 発明の開示

本発明は従来技術の上記の問題点を解決し、剛性や強度に優れ更

に摩擦性能に優れたポリアミド繊維強化樹脂組成物及びその製造方法を提供することを目的とするものである。

本発明のポリアミド繊維強化樹脂組成物は、互いに混合された下 記成分;

- (a) ポリオレフィン樹脂 100重量部、
- (b) 0 ℃以下のガラス転移温度を有するゴム状ポリマー10~40 0 重量部、
- (c) 層状珪酸塩を含有する繊維状熱可塑性ポリアミド10~400 重量部、および
- (d )シランカップリング剤

を含有するものである。

本発明のポリアミド繊維強化樹脂組成物の製造方法は、(a)ポリオレフィン樹脂 100重量部、(b) 0 ℃以下のガラス転移温度を有するゴム状ポリマー 100~400 重量部、及び(d)シランカップリング剤を溶融混練して溶融マトリックスを形成し、この溶融マトリックスと、(c)層状珪酸塩含有熱可塑性ポリアミド10~400 重量部とを、前記熱可塑性ポリアミドの溶融温度以上の温度において混合し、この溶融混合物を押し出して、前記熱可塑性ポリアミド(c)の融点より低い温度において延伸又は圧延し、それによって、前記他の(a)及び(b)成分の混合物からなるマトリックス中に、前記層状珪酸塩含有熱可塑性ポリアミドを繊維状に分散させることを含む。

本発明のポリアミド繊維強化樹脂組成物及びその製造方法において、前記成分(a),(b)及び(c)の合計 100重量部に対して、前記シランカップリング剤(d)が、0.1~5.5 重量部の割合で配合されることが好ましい。

また、本発明のポリアミド繊維強化樹脂組成物及びその製造方法

において、前記層状珪酸塩は、前記熱可塑性ポリアミド 100重量部に対して、0.05~30重量部の割合で配合されることが好ましい。

#### 発明を実施するための最良の形態

下記に、本発明のポリアミド繊維強化樹脂組成物とその製造方法を具体的に説明する。

(a)ポリオレフィン樹脂は、80~250℃の範囲の融点を有するものであることが好ましく、また,50℃以上,特に好ましくは50~200℃のビカット軟化点を有するものも用いることができる。ポリオレフィン樹脂(a)の好適な例としては,炭素数2~8のオレフィンの単独重合体及び共重合体、例えば、炭素数2~8のオレフィンとスチレン、クロロスチレン、及びαーメチルスチレンなどの芳香族ビニル化合物との共重合体,炭素数2~8のオレフィンと酢酸ビニルとの共重合体,炭素数2~8のオレフィンとが酸がはそのエステルとの共重合体,炭素数2~8のオレフィンとメタクリル酸あるいはそのエステルとの共重合体,及び炭素数2~8のオレフィンとビニルシラン化合物との共重合体等が挙げられる。

(a) 成分として用いられるポリオレフィン樹脂の具体例としては、高密度ポリエチレン、低密度ポリエチレン、線状低密度ポリエチレン、ポリプロピレン・エチレンープロピレンブロック共重合体、エチレンープロピレンランダム共重合体、ポリ4ーメチルペンテンー1、ポリブテンー1、ポリヘキセンー1、エチレンー酢酸ビニル共重合体、エチレンービニルアルコール共重合体、エチレンーアクリル酸共重合体、エチレンーアクリル酸プロピル共重合体、エチレンーアクリル酸プチル共重合体、エチレンーアクリル酸プチル共重合体、エチレンーアクリル酸プチル共重合体、エチレンーアクリル酸プチル共重合体、エチレンーアクリル酸プチル共重合体、エチレンーアクリル酸プチル共重合体、エチレンーアクリル酸プチル共重合体、エチレンーアクリル酸プチル共重合体、エチレンーアクリル酸プチル共重合体、エチレンーアクリル酸プチル共重合体、エチレンーアクリル酸プチル共重合体、エチレンーアクリル酸プチル共重合体、エチレンーアクリ

ル酸 2 ーエチルヘキシル共重合体、エチレンーアクリル酸ヒドロキシエチル共重合体、エチレンービニルトリメトキシシラン共重合体、エチレンービニルトリエトキシシラン共重合体、エチレンービニルシラン共重合体、エチレンースチレン共重合体、及びプロピレンースチレン共重合体などが挙げられる。 (a) 成分として用いられるポリオレフィン樹脂の別の具体例としては、塩素化ポリエチレンや臭素化ポリエチレン、クロロスルホン化ポリエチレンなどのハロゲン化ポリオレフィンが挙げられる。

上記ポリオレフィン樹脂の中でも特に好ましいものとしては、高密度ポリエチレン(HDPE)、低密度ポリエチレン(LDPE)、ポリプロピレン(PP)、ホチレンープロピレンブロック共重合体、エチレンープロピレンランダム共重合体、ポリ4ーメチルペンテンー1(P4MP1)、エチレンー酢酸ビニル共重合体(EVA)、及びエチレンービニルアルコール共重合体が挙げられ、さらにこれらの中でもメルトフローインデックス(MFI)が0.2~50g/10分の範囲のものが最も好ましいものとして挙げられる。(a)成分は、1種類のポリオレフィン樹脂を組合わせて使用してもよい。

(b) 成分として、ガラス転移温度は0℃以下、好ましくは-2 0℃以下のゴム状ポリマーが用いられる。(b) 成分用ゴム状ポリマーの具体例としては、天然ゴム(NR)、イソプレンゴム(IR)、ブタジエンゴム(BR)、スチレン・ブタジエンゴム(SBR)、アクリロニトリル・ブタジエンゴム(NBR)、ブチルゴム(IR)、塩素化ブチルゴム、臭素化ブチルゴム、クロロプレンゴム(CR)、アクリロニトリルークロロプレン共重合体ゴム、アクリロニトリルーイソプレン共重合体ゴム、アクリレートーブタジエ

ン共重合体ゴム、ビニルピリジン-ブタジエン共重合体ゴム、ビニ ルピリジン-スチレン-ブタジエン共重合体ゴムなどのジエン系ゴ ム, エチレンープロピレン共重合体ゴム(EPR), エチレンープ ロピレンージエン共重合体ゴム(EPDM), エチレンーブテン共 重合体ゴム, エチレン-ブテン-ジエン共重合体ゴム, 塩素化ポリ エチレンゴム, クロロスルホン化ポリエチレンゴム (CSM) など のポリオレフィン系ゴム、アクリルゴム, エチレンアクリルゴム, ポリ塩化三フッ素化ゴム,フッ素化ゴムなどのポリメチレン型の主 鎖を有するゴム、エピクロロヒドリンゴム、及びエチレンオキシド - エピクロルヒドリン共重合体ゴムなどのように、主鎖に酸素原子 を有するゴム、ポリフェニルメチルシロキサンゴム、及びポリメチ ルエチルシロキサンゴムなどのシリコーンゴム, ニトロソゴム, ポ リエステルウレタンゴム, ポリエーテルウレタンゴムなどのように 主鎖中に炭素原子の他に窒素原子及び酸素原子を有するゴムなどが 挙げられる。又, これらのゴムをエポキシ変性したもの, シラン変 性、或いはマレイン化したものを成分(b)に用いてもよい。

(b) 成分をなすゴム状ポリマーの別の具体例としては、熱可塑性エラストマーがある。例えばスチレンーブタジエンースチレンブロックコポリマー、スチレンーイソプレンースチレンブロックコポリマー、スチレンープロピレンースチレンブロックコポリマー、ポリオレフィン系熱可塑性エラストマー、塩素・カー・ボリエステル系熱可塑性エラストマー、1、2ーポリブタジエン系熱可塑性エラストマー、1、2ーポリブタン系熱可塑性エラストマー、1、4ーポリイソプレ系熱可塑性エラストマー、ポリアミド系熱可塑性エラストマー、ポリアミド系熱可塑性エラストマー、ポリアミド系熱可塑性エラストマー、ポリアミド系熱可塑性エラストマー、ポリアミド系熱可塑性エラストマーなどを挙げることができる。

(c) 成分をなす層状珪酸塩含有熱可塑性ポリアミド中には層状珪酸塩が均一に分散して含有され、熱可塑性ポリアミドは、押出し及び延伸又は圧延によって強靱な繊維状に形成されている。この熱可塑性ポリアミドの融点は、135~350℃の範囲内、特に160~265℃の範囲内の融点を有することが好ましい。

(c)成分用熱可塑性ポリアミドの具体例としては、ナイロン 6 ナイロン66,ナイロン6-ナイロン66共重合体,ナイロン6 10, ナイロン612, ナイロン46, ナイロン11, ナイロン1 2, ナイロンMXD6, キシリレンジアミンとアジピン酸との重縮 合体、キシリレンジアミンとピメリン酸との重縮合体、キシリレン ジアミンとスペリン酸との重縮合体、キシリレンジアミンとアゼラ イン酸との重縮合体、キシリレンジアミンとセバシン酸との重縮合 体, テトラメチレンジアミンとテレフタル酸の重縮合体, ヘキサメ チレンジアミンとテレフタル酸の重縮合体、オクタメチレンジアミ ンとテレフタル酸の重縮合体、トリメチルヘキサメチレンジアミン とテレフタル酸の重縮合体、デカメチレンジアミンとテレフタル酸 の重縮合体、ウンデカメチレンジアミンとテレフタル酸の重縮合体 ドデカメチレンジアミンとテレフタル酸の重縮合体,テトラメチ レンジアミンとイソフタル酸の重縮合体、ヘキサメチレンジアミン とイソフタル酸の重縮合体、オクタメチレンジアミンとイソフタル 酸の重縮合体、トリメチルヘキサメチレンジアミンとイソフタル酸 の重縮合体,デカメチレンジアミンとイソフタル酸の重縮合体,ウ ンデカメチレンジアミンとイソフタル酸の重縮合体,及びドデカメ チレンジアミンとイソフタル酸の重縮合体などが挙げられる。

上記の熱可塑性ポリアミドの内,特に好ましいものは、(a)成分をなすポリオレフィン樹脂よりも30℃以上高い融点を有するものである。具体的に述べるならば、ナイロン6(PA6),ナイロ

ン66 (PA66), ナイロン6-ナイロン66共重合体, ナイロン610, ナイロン612, ナイロン46, ナイロン11, 及びナイロン12などが特に好ましい。これら熱可塑性ポリアミドは単一種で使用されてもよく, 2種以上を併用してもよい。またこれらの熱可塑性ポリアミドは, 10,000~200,000範囲の分子量を有していることが好ましい。

(c) 成分中に均一に分散し含有される層状珪酸塩は、ポリアミ ド樹脂組成物に優れた機械特性及び摩擦性能を付与することに有効 である。この層状珪酸塩粒子はその性状は、通常 0 . 6 ~ 2 n m の 厚さと2~1,000mmの長さとを有することが好ましい。本発 明の成分(c)中において、層状珪酸塩が熱可塑性ポリアミド中に それぞれが 2 n m以上の平均層間距離を保持して均一に分散してい ることが特徴である。ここで言う「層間距離」とは、珪酸塩層の平 板状の重心間距離を言い、「均一に分散する」とは層状珪酸塩の5 0%以上,好ましくは70%以上が、凝集塊を形成することなく互 に平行に、及び/又はランダムに、平行とランダムが混在した状態 で分散する状態を言う。従って層状珪酸塩とは長さが2~1,00 0 nm, 厚さが 0. 6~2 nmの微細層状からなるものである。こ のような層状珪酸塩としては、珪酸マグネシウムまたは珪酸アルミ ニウムの層状粒子から構成される層状フィロ珪酸鉱物を例示するこ とができる。層状珪酸塩は、具体的には、モンモリロナイト,サポ ナイト,ノントロナイト,ヘクトライト,スティブンサイトなどの スメクタイト系粘土鉱物、並びにバミューキュライト, 及びハラサ イトなどを包含する。これら層状珪酸塩は天然物であってもよく、 或は合成されたものであってもよい。これらのなかでもモンモリロ ナイトを用いることが好ましい。このような層状珪酸塩粒子をポリ アミド樹脂中に均一に分散させる方法に制限がないが、本発明の層

状珪酸塩粒子の原料が多層状粘土鉱物である場合には、これを膨潤化剤と接触させて予め層間を拡げて層間にモノマーを取り込み易くした後にポリアミド形成用モノマーと混合し、このモノマーを重合する方法(特公平08-22946号)を用いてもよい。また、膨潤化剤として高分子化合物を用いて予め層間を10nm以上に拡げて、これをポリアミド樹脂もしくは、これを含む樹脂と溶融混練して均一分散させる方法を用いてもよい。層状珪酸塩の配合割合は、ポリアミド成分100重量部に対して0.05~30重量部であることが好ましく、更に好ましくは0.1~10重量部である。層状珪酸塩の配合割合が0.05重量部未満であると得られる成形体の剛性、及び耐熱性の向上が小さくなり、またそれが30重量部を超えると樹脂組成物の流動性が極端に低下するので好ましくない。

(d)成分として用いられるシランカップリング剤は(a)成分,(b)成分及び(c)成分を相互に結合させる結合剤である。このシランカップリング剤の具体例としては、ビニルトリメトキシシラン,ビニルトリエトキシシラン,ビニルトリアセチルシラン, $\gamma$ -メタクリロキシアロピルトリメトキシシラン, $\beta$ -(3,4-エポキシシクロペキシル) エチルトリメトキシシラン, $\gamma$ -グリシドキシプロピルトリメトキシシラン, $\gamma$ -グリシドキシプロピルトリメトキシシラン, $\gamma$ -グリシドキシブロピルトリン, $\gamma$ -グリシドキシブロピルメチルジメトキシシラン, $\gamma$ -グリシドキシブロピルエチルジメトキシシラン, $\gamma$ -グリシドキシブロピルエチルジメトキシシラン, $\gamma$ -グリンドキシブロピルエチルジメトキシシラン, $\gamma$ -グリンアミノプロピルトリエトキシシラン, $\gamma$ -グロピルエチル)アミノプロピルトリエトキシシラン, $\gamma$ -グロピルエチル)アミノプロピルメチルジメトキシシラン, $\gamma$ -グロピルエチル)アミノプロピルメチルジメトキシシラン, $\gamma$ -グー(アミノエチル)アミノプロピルエチルジメトキシシラン, $\gamma$ -グー(アミノエチル)アミノプロピルエチルジメトキシシラン, $\gamma$ -グー(アミノエチル)アミノプロピルエチルジメトキシシラン, $\gamma$ -グー(アミノエチル)アミノプロ

ロピルエチルジエトキシシラン、γーアミノプロピルトリエトキシシラン、Nーフェニルーγーアミノプロピルトリメトキシシラン、γー [Nー(βーメタクリロキシエチル)ーN、Nージメチルアンモニウム(クロライド)]プロピルメトキシシラン、及びスチリルジアミノシランなどが挙げられる。これらの中でも、アルコキシ基などから水素原子を奪って脱離し易い基及び/又は極性基とビニル基とを有するものが特に好ましく用いられる。

シランカップリング剤の配合量は(a)成分, (b)成分及び(c)成分の合計 100重量部に対して0.1~5.5重量部であることが好ましく,特に好ましくは0.2~3.0重量部である。シランカップリング剤の含有量が0.1重量部未満では、(a)成分, (b)成分及び(c)成分の相互結合が不十分になり、このため強度の高い組成物が得られないことがある。またそれが5.5重量部を超えると、(c)成分中のポリアミドが微細な繊維構造を形成することが困難になるので弾性率に優れた組成物を得ることが困難になることがある。

(d) 成分として用いられるシランカップリング剤とともに、有機過酸化物を併用することができる。有機過酸化物を併用することができる。有機過酸化物を併用することにより(a) 成分、及び(c) 成分樹脂の分子質(a) 成分、(b) 成分及び(c) 成分樹脂の相互の結合が促進され、このようにすると(a) 成分、(b) 成分及び(c) 成分がさるののようにすると(a) 成分、(b) 成分及び(c) 成分がはるの界面において相互に結合することになる。有機過酸化物として制温度が、(a) 成分の融点或いは(c) 成分の融点のいずれか高い方と同一温度からこの温度より30℃程度の範囲内にあるものが好ましく用いられる。具体的に述べるならでででであるものが好ましく用いられる。具体的に述べるならでででであるものが好ましく用いられる。具体的に述べるな行機過酸化物として、1分間の半減期温度が110~250℃程度の

ものが好ましく用いられる。このときの有機過酸化物の使用量は,(a)成分100重量部に対して,0.01~1.0重量部の範囲にあることが好ましい。

本発明に用いられる有機過酸化物の具体例としては、1、1ージー t ーブチルパーオキシー 3、3、5ートリメチルシクロヘキサン、1、1ージー t ーブチルパーオキシシクロヘキサン、2、2ージー t ーブチルパーオキシブタン、n ーブチルー 4、4 ージー t ーブチルパーオキシバレリネイト、2、2ービス(4、4 ージー t ーブチルパーオキシシクロヘキサン)プロパン、2、2、4ートリメチルペンチルーパーオキシネオデカネート、αークミルーパーオキシネオデカネート、t ーブチルーパーオキシネオヘキサネート、t ーブチルパーオキシアセテート、t ーブチルパーオキシラウレート、t ーブブチルパーオキシベンゾエート、t ーブチルパーオキシイソフタルレートなどが挙げられる

本発明の樹脂組成物において、(c)成分の層状珪酸塩含有熱可塑性ポリアミドの過半量が微細な繊維状をなして主として(a)成分と(b)成分とからなるマトリックス中に均一に分散している。具体的には熱可塑性ポリアミドの70重量%以上、好ましくは80重量%以上、特に好ましくは90重量%以上が、微細な繊維状をなして分散している。ポリアミド繊維の平均繊維径は1μm以下であることが好ましく、その平均繊維長さは1,000μm以下であることが好ましい。平均繊維径の比で表されるアスペクト比は20以上であることが好ましく、20以上、1,000以下であることがより好ましい。そして、(a)成分、(b)成分及び(c)成分は、それぞれの界面においてで相互に結合しており、この結合は、成分(d)をなすシランカップリング剤により強化さ

れている。

(a)成分,(b)成分及び(c)成分の割合は(a)成分100重量部に対して(b)成分が10~400重量部,(c)成分が10~400重量部,(c)成分が10~400重量部である。好ましくは(b)成分が20~250重量部,(c)成分が20~300重量部である。さらに好ましくは(b)成分が50~200重量部,(c)成分が50~300重量部である。(a)成分100重量部に対して(b)成分が10重量部である。(a)成分100重量部に対して(b)成分が10重量部未満では、得られる組成物の耐衝撃性が不十分になり、またそれが400重量部に対して(c)成分の配合量が10重量部未満では、得られる組成物の耐クリープ性が不十分になる。また,(a)成分100重量部に対して(c)成分の配合量が10重量部未満では、得られる組成物の耐クリープ性が不出合量が10重量部未満では、得られる組成物の耐クリープ性が不能合量が10重量部未満では、得られる組成物の耐クリープ性が不能合量が10重量部未満では、得られる組成物の耐クリープ性が不能合量が10重量部未満では、得られる配成物の耐クリープ性が不能合量が10重量部と超えると組成物中に微細な繊維として存在するポリアミド繊維の割合が多くなりすぎ、このような組成物を成形して得られる成形品の外観が不良になる。

本発明の樹脂組成物には、その物性を損なわない範囲内で、充塡剤を加えてもよい。充塡剤としては炭素繊維,ガラス繊維,金属繊維,ガラスビーズ,タルク,カオリン,クレー,雲母,モンモリロナイト,塩基性炭酸マグネシウム,ワラスナイトなどを用いることができる。その他,酸化防止剤,紫外線吸収剤,軟化剤,難燃剤,柔軟剤,滑剤,タッキファイヤーなどを本発明の樹脂組成物中に適宜添加することができる。

次に本発明のポリアミド繊維強化樹脂組成物の製造方法について説明する。先ず層状珪酸塩粒子が均一に分散した(c)成分用熱可塑性ポリアミドの製法について説明する。この分散方法には、層状珪酸塩が均一に分散し得る限り特に制限はない。例えば層状珪酸塩の原料が多層状粘土鉱物である場合には層状珪酸塩を塩酸でイオン

化し、これに膨潤剤,例えば12-アミノドデカン酸と反応させて 予め層間を拡げ、層間にモノマーを取り込み易くし、これに(c) 成分用ポリアミドを形成するモノマーを混合し、このモノマーを重 合する方法(特公平8-22946号公報)により、層状珪酸塩と ポリアミドとを混合して、層状珪酸塩が均一に分散し含有されてい る熱可塑性ポリアミドを製造することができる。

膨潤剤としてはアミノ酸及びナイロン塩があり、その具体例としては、ωーアミノウンデカン酸、ωーアミノドデカン酸、及びジアミンとジカルボン酸の等モルからなる塩、例えばテトラメチレンジアムモニュウムアジペイト、ヘキサメチレンジアムモニュウムジアジヘイト、ヘキサメチレンジアムモニュウムセバケイトからなるナイロン塩などがある。

ポリアミド繊維強化樹脂組成物の製造方法は、下記の工程(1) ~(4)を含むものである。

- (1) (a) 成分のポリオレフィン樹脂及び(b) 成分のゴム状ポリマーを、(d) 成分のシランカップリング剤とともに溶融混練して反応性マトリックスを調製する工程、
- (2)上記反応性溶融マトリックスと、(c)成分の層状珪酸塩 と熱可塑性ポリアミドとの複合体とを、前記ポリアミドの融点以上 の温度で溶融混練して化学変性した組成物を製造する工程、
- (3)上記溶融化学変性組成物を(c)成分のポリアミドの融点 より高い温度(好ましくは10℃以上高い)でダイスから押出する 工程、
- (4)上記押出物を(c)成分中の熱可塑性ポリアミドの融点より低く、しかも熱可塑性を発現する温度でドラフトをかけつつ延伸または圧延する工程。このときの延伸又は圧延温度は(a)及び(b)成分の融点以上であってもよい。

本発明の製造方法の各工程を更にに具体的に説明する。

工程(1);(a)成分のポリオレフィン及び(b)成分のゴム状ポリマーを(d)成分のシランカップリング剤と溶融混練して、(a)成分と(b)成分と(d)成分との反応性マトリックスを調製する工程。

この溶融は(a)成分のポリオレフィンの融点以上であり、好ましくはこの融点より10℃以上高い温度で行われる。融点より10 ℃以上高い温度で混練すると(a)成分と(d)成分のシランカップリング剤が反応して反応性マトリックスが形成される。

溶融混練は、樹脂やゴムに対して通常に使用されている装置により行うことができる。このような装置としては、バンバリー型ミキサー、ニーダー、ニーダーエキストルーダー、オープンロール、一軸混練機、二軸混練機などが用いられる。これらの装置の中では短時間で且つ連続的に溶融混練を実施し得るという点において二軸混練機を用いることが最も好ましい。

工程(2);上記反応性マトリックスを、(c)成分の層状珪酸塩と熱可塑性ポリアミドとの複合体を、前記熱可塑性ポリアミドの融点以上の温度で溶融混練して化学変性した組成物を製造する工程。

この溶融は(c)成分のポリアミドの融点以上の温度で行われる。すなわち、ポリアミドの融点より高い温度において各成分を相互に化学変性する。溶融温度がポリアミドの融点より低いと混練ができないし、また分散させることもできない。従って、(c)成分のポリアミドの融点以上の温度、特に好ましくは前記融点よりも10℃以上高い温度で溶融混練して(c)成分をマトリックス中に分散させ化学変性組成物を調製する。

工程(3);上記溶融化学変性組成物を(c)成分のポリアミド

の融点より高い温度(10℃以上高い)でダイスから押出する工程

この押出工程では化学変性組成物を紡糸口金又はTダイから押出す。紡糸、押出のいづれも(c)成分のポリアミドの融点以上の温度、好ましくは前記融点より10℃以上高い温度で行うことが好ましい。この押出しをポリアミドの融点より低い温度で行うと、ポリアミドを上記マトリックス中においてさらに微粒子化することができない。このため、この組成物の延伸又は圧延により形成されるポリアミド繊維が粗大になることがある。

工程(4);上記押出物を(c)成分中のポリアミドの融点より低く、しかし熱可塑性を発現する温度でドラフトをかけつつ延伸または圧延する工程。このときの延伸又は圧延温度は、(a)及び(b)成分の融点以下であってもよい。

工程(3)により得られた溶融押出しされた紐状、糸状、又はテープ状物を連続的に冷却し、延伸又は圧延処理する。延伸又は度は、処理は、ポリアミドの融点より低い温度で行われる。この温度は、成分(a),(b)及び(d)の混合物及び成分(c)が熱可塑性を発現する温度で行われる。延伸又は圧延処理することにより、より強力を通過なポリアミド繊維が形成されるので繊維強化組成物をして経れては近れるので繊維強化を下ラフトをがけつつ延伸し巻き取るか、切断してペレットとして回収する方法で実施される。押出物を延伸する際のドラフト比は好ましくは1.5~100、更に好ましくは2~50、最も好ましくは1.5~100、更に好ましくは2~50、最も好ましくは3~30でまたがでである。ドラフト比とは押出口金を通過する押出物の速度に対するある。にのようにしてポリアミド繊維強化樹脂組成物得られる。

上記のように工程を(1), (2), (2)及び(4)に分離して説明したが, (a)成分, (b)成分, (c)成分及び(d)成分及び有機過酸化物などを供給できる供給口;第1供給口, 第2供給口, 第3供給口, 第4供給口及び第5供給口などを有すると共に各供給口に応じた混練帯;第1混練帯, 第2混練帯, 第3混練帯, 第4混練帯及び第5混練帯などを有する二軸押出機などを用いる連続プロセスにより実施することも可能である。そうすることにより経済的で安定した製造方法になる。

#### 実施例

本発明を下記実施例及び比較例を示してさらに具体的に説明するが, これらは本発明の範囲を限定するものではない。実施例及び比較例において, ポリアミド繊維強化樹脂組成物の物性を下記方法により測定した。

平均繊維径及び繊維の形状:供試ポリアミド繊維強化樹脂組成物を熱キシレンに溶解して繊維部分を分離捕集し、これを走査型電子顕微鏡で観察して、それが微細な繊維かどうか確認して分散性を評価した。分散性が良好な繊維については200本の繊維の繊維径を測定し、その平均を求めて平均繊維径とした。

表面外観:供試樹脂組成物から180℃でホットプレスを用いて シートを作製し、シート面の平滑性を目視で観察し、下記のように 評価し表示した。

- ◎;全く平滑で優れている。
- ○;殆ど平滑で良い。
- ×;荒れ又は粘着性があり成形に不適である。

引張特性; ASTM D638に従って、温度23℃、引張速度50mm/分で引張強さ、引張破壊伸び及び引張弾性率を測定した

PCT/JP98/01216 WO 99/48973

動摩擦係数; JIS K7125に従って、厚さ0.2mm×幅80mm×長さ200mmの試料と、相手材として透明ガラス板との間の重力摩擦係数を、荷重200g, 引張速度100mm/分において測定した。重力摩擦係数は物品表面の滑りにくさを示す尺度であって、この値が大きい程滑りにくい。

#### 参考例1

大気圧下で、撹拌機及び温度調節器を装備した容量20リットル のハステロイ製反応器中に、層状珪酸塩として、一単位の幅が平均 0. 95 n m、長さが約100 n m のモンモリロナイト100 g と 蒸留水10リットルとを入れ、モンリトナイト粒子を水中に分散さ せた。この分散液を35℃に保持しながら、これに51.2gの1 2-アミノドデカン酸と24ミリリットルの濃塩酸を加えて5分間 撹拌した後、粒子を濾過捕集した。更にこの粒子を、濾液が中性に なるまで水洗した後これを濾過捕集し、80℃において48時間真 空乾燥した。この操作により12-アミノドデカン酸イオンとモン モリロナイトの複合体(以下、モンモリロナイトの複合体)を調製 した。複合体中の層状珪酸塩含有量は約80%であった。次に10 kgの $\epsilon$  -カプロラクタム、1kgの蒸留水及び180gの上記モ ンモリロナイト複合体を前記反応器中に入れ、窒素ガスを導入して 空気を置換して、100℃で反応系が均一になるように撹拌した。 更に温度を260℃に上げて15kg/cm²の加圧(窒素加圧) 下で1時間撹拌した。その後常圧にもどして260℃で3時間反応 させて、反応容器の下部ノズルから反応混合物をストランド状に取 出し、水冷し、カッティングして、ポリアミド(平均分子量15, 000) とモンモリロナイトとからなるペレットを得た。このペレ ットを90℃の熱水中に浸漬して未反応のモノマー及びオリゴマー

を抽出・除去し、90℃において48時間真空乾燥した。得られた層状珪酸塩含有ポリアミド(モンモリロナイト複合ナイロン6)を650℃に強熱し、その灼熱残差重量から有機複合モンモリロナイト含有量を測定したところ、2.0%であった。この結果を表1に示す。

#### 参考例2~4

参考例 2 ~ 4 の各々において、参考例 1 と同様にして層状珪酸塩含有ポリアミドを調製した。但し、参考例 1 に使用したものと同一のモンモリロナイト複合体の使用量を、表 1 に示した通り、 2 7 0 g, 3 6 0 g又は7 2 0 gとし、これを 1 0 k gの ε ーカプロラクタム及び水 1 リットルを使用して参考例 1 と同様にしてモンモリロナイト複合ナイロン 6 を製造した。このモンリトナイト複合ナイロン 6 中のモンモリロナイト含有量はそれぞれ 3.0%, 4.1%及び7.9%であった。この結果を表 1 に示す。

#### 表 1

		参	考 例	
	1	2	3	4
有機複合モンモリロナイト含有量 (重量%)	2. 0	3. 0	4. 1	7. 9

#### 実施例1

(a) 成分として低密度ポリエチレン(宇部興産社製,商標:F 522,融点110℃,MFI=5g/10分)100重量部,(b) 成分として天然ゴム(SMR-L)100重量部,及び(d)成分のシランカップリング剤として $\gamma$ -メタクリロキシプロピルトリメトキシシラン1. 0重量部を、バンバリー型ミキサーにより、(a)成分の融点以上の温度(150℃)において溶融混練し、シ

ラン変性されたマトリックスを調製し、これを170℃でダンプしてペレット化した。このマトリックスと、(c)成分として、50重量部の参考例1のモンモリロナイト複合ナイロン6とを、250℃に加熱した二軸押出機で混練し、二軸押出機の先端に取り付た、ノズルを通してストランド状に押出し、大気中、室温において、ドラフト比20で延伸しつつペレット化した。このシートからダンベル状でのは験片を打ち出して目的の物性を測定した。その結果を表2にに入りでより、得られたシートから(a)成分の低密度ポリエチレンのは、また、得られたシートから(a)成分の低密度ポリエチレンのより、は分のモンモリロナイト複合ナイロン6からなる微細な繊維を捕集し、これを走査型電子顕微鏡で観察したところ、その平均繊維径は0・2μmであった。

#### 実施例2~6

実施例 2 ~ 6 の各々において、実施例 1 と同様にしてポリアミド 繊維強化樹脂組成物シートを作製した。但し、(c)成分のモンモ リロナイト複合ナイロン 6 の種類、及びドラフト比を表 2 に記載の 通りにした。得られたシートの物性測定結果を表 2 に示す。

表 2

成 分(重量部)		実	施	例		
	1	2	3	4	5	6
(a) LDPE	100	100	100	100	100	100
(b) N R	100	100	100	100	100	100
(c)参考例1	50	_	_	_	100	200
参考例 2	_	50	_	_	_	_
参考例3	-	_	50		_	_
参考例 4	_	_	_	50	_	_
(d)	1.0	1.0	1.0	1.0	1.0	1.0
ドラフト比	20	20	20	20	15	15
糸切れ状態	なし	なし	なし	なし	なし	なし
平均繊維径(μm)	0.2	0.2	0.3	0.3	0.4	0.4
表面外観	0	0	0	0	0	0
引張強さ(M Pa)	12	13	14	16	14	13
破壊伸び(%)	220	205	200	180	110	90
引張弾性率(MPa)	320	340	405	450	710	850
動摩擦係数	0.31	0.33	0.33	0.35	0.32	0.39

〔註〕 (a):ポリオレフィン樹脂 (b):ゴム状ポリマー

(c):モンモリロナイト複合PA6

(d):シランカップリング剤

## 実施例7~12

実施例  $7 \sim 12$  の各々において、実施例 1 と同様にしてポリアミド繊維強化組成物シートを作製した。但し、表 3 に記載のように(a)成分として、PP [グランドポリマー社製,商標:J 1 0 5 W,融点 1 6  $5 \sim 1$  7 0  $\mathbb{C}$ ,MFI = 9 g / 1 0 % 1 , HDPE (丸 善ポリマー社製,商標:ケミレッツ,融点 1 2  $5 \sim 1$  3 5  $\mathbb{C}$ ,MF

I = 5 g / 1 0 分),及び/又はE V A(宇部興産社製,商標: V 2 2 0,融点 1 0 7 ℃,M F I = 5 g / 1 0 分)を用い,(b)成分のゴム状ポリマーとして、前記天然ゴム(N R), E P D M(日本合成ゴム社製,商標: E P − 2 2,ムーニー粘度 = 4 2)又は N B R(日本合成ゴム社製,商標: N 2 3 0 S L,ムーニー粘度 = 4 2,アクリロニトリル含有量 3 5 %)を用い、過酸化物として 4,4 ージー t ーブチルパーオキシブチルバリレート,モンモリロナイト複合ナイロン 6 として参考例 1 に記載のものを用い、ドラフト比を表 3 に記載のように設定した。得られたシートの物性を測定し、その結果を表 3 に示す。

表 3

成 分(重量部)	実 施 例					
次 万(至重印)	7	8	9	10	11	12
(a): LDPE	100	100	100		_	_
P P	-	_	_	100	_	_
HDPE	-	_	_	_	100	
EVA	_	_			_	100
(b): NR	_	_	_	100	100	100
EPDM	100	100	_		_	_
NBR	_	_	100		_	
(c)参考例1	50	100	50	50	50	50
(d)	1.0	1.0	1.0	1.0	1.0	1.0
有機過酸化物	0.1	0.1	0.1		_	-
ドラフト比	20	15	20	20	20	20
糸切れ状態	なし	なし	なし	なし	なし	なし
平均繊維径(μm)	0.3	0.4	0.2	0.4	0.2	0.3
表面外観	0	0	0	0	0	0
引張強さ(M Pa)	11	13	10	13	12	9
破壊伸び (%)	195	90	180	230	190	280
引張弾性率(MPa)	290	440	250	360	340	250
動摩擦係数	0.29	0.31	0.33	0.28	0.30	0.31

〔註〕 (a):ポリオレフィン樹脂, (b):ゴム状ポリマー

(c): モンモリロナイト複合PA6,

(d):シランカップリング剤

### 比較例1

(d) 成分としてシランカップリング剤を使用しない以外は実施例1と同様にして低密度ポリエチレンと天然ゴムとでマトリックス

を製造し、これを参考例1に記載のモンモリロナイト複合ナイロン6と混練して押し出した。ストランドは吐出変動を起こし、ドラフトを調整することにより、かろうじて巻き取りペレット化することができた。ペレットから、実施例1と同様にして得られたシート中の熱キシレン不溶分はフィルム状(厚さ10~30μm)または球状であった。このペレットから実施例1と同様にしてシートを作製しその物性を測定した。その結果を表4に示す。

#### 比較例2~4

比較例 2 ~ 4 の各々において、表 4 に示されているように、( a ) 成分のLDPE,( b )成分のNR、及び( c )成分のモンモリロナイト複合ナイロン 6 のいづれか一成分を加えなかったことを除き、他は実施例 1 と同様にしてシートを作製した。物性測定の結果を表 4 に示す。

#### 比較例5~6

比較例  $5 \sim 6$  の各々において、実施例 1 と同様にして樹脂組成物を調製した。但し、(c)成分のモンモリロナイト複合ナイロン 6 の代りにナイロン 6 (宇部興産社製,商標:1 0 2 2 B,融点 2 1  $5 \sim 2$  2 0  $\infty$ )を表 4 に記載の量で用いた。物性測定の結果を表 4 に示す。

表 4

成分		_	比	較 例		
(重量部)	1	2	3	4	5	6
(a)LDPE	100	0	100	100	100	100
(b)N R	100	100		100	100	100
(c) 参考例 1	50	50	50	_	_	_
PA6	_	_	_	_	50	100
d)結合剤		1.0	1.0	1.0	1.0	1.0
ドラフト比	10~40	10	10	_	20	20
糸切れ状態	頻繁	少し	少し	紡糸不能	なし	なし
平均繊維径 (μm)	0.3 ~10	0.3	0.5		0.2	0.3
表面外観	×	×	0	<b>©</b>	0	0
引張強さ (MPa)	5	10	13	0.02	12	13
破壊伸び (%)	10	430	230	330	230	120
引張弾性率 (MPa)	120	180	400	1	310	690
動摩擦係数	0.14	0.40	0.21	0.32	0.29	0.23

〔註〕 (a):ポリオレフィン樹脂 (b):ゴム状ポリマー

(c):モンモリロナイト複合PA6

(d):シランカップリング剤

## 産業上の利用可能性

本発明で得られるポリアミド繊維強化樹脂組成物は、ポリオレフィンとゴム状ポリマーからなるマトリックス中に好ましくは平均繊維径が1μm以下の微細ななポリアミド繊維が分散し、しかもこのポリアミド繊維中に層状珪酸塩粒子が均一に分散しており、さらに

ポリオレフィン, ゴム状ポリマー及びポリアミド繊維がそれぞれの 界面で互に結合した構造である。このため、本発明のポリアミド繊維 維強化樹脂組成物は、各種樹脂及びゴム中に分散が容易であり、強度、弾性率, 及び摩擦性能に優れているので自動車タイヤ、ロール, 床材料, 履物などの好適な補強材料として有用なものである。

## 請求の範囲

- 1. 互いに混合された下記成分:
- (a)ポリオレフィン樹脂 100重量部、
- (b) 0 ℃以下のガラス転移温度を有するゴム状ポリマー10~40 0 重量部、
- (c)層状珪酸塩を含有する繊維状熱可塑性ポリアミド10~400 重量部、および
  - (d) シランカップリング剤

を含有するポリアミド繊維強化樹脂組成物。

- 2. 前記(a), (b)及び(c)成分の合計 100重量部に対して、前記(d)成分が、 0.1~5.5 重量部の割合で配合されている、請求の範囲第1項に記載のポリアミド繊維強化樹脂組成物。
- 3. 前記層状珪酸塩含有熱可塑性ポリアミド繊維が1μm以下の平均繊維径を有する、請求の範囲第1項に記載のポリアミド繊維強化樹脂組成物。
- 4. 前記層状珪酸塩含有熱可塑性ポリアミド繊維において、前記熱可塑性ポリアミド 100重量部に対して前記層状珪酸塩が0.05~30重量部の割合で配合されている、請求の範囲第1項に記載のポリアミド繊維強化樹脂組成物。
- 5. (a)ポリオレフィン樹脂 100重量部、(b)0 ℃以下のガラス転移温度を有するゴム状ポリマー 100~400 重量部、及び(d)シランカップリング剤を溶融混練して溶融マトリックスを形成し、この溶融マトリックスと、(c)層状珪酸塩含有熱可塑性ポリアミド10~400 重量部とを、前記熱可塑性ポリアミドの溶融温度以上の温度において混合し、この溶融混合物を押し出して、前記熱可塑性ポリアミド(c)の融点より低い温度において延伸又は圧延し、

PCT/JP98/01216 WO 99/48973

それによって、前記(a)及び(b)成分からなるマトリックス中に、前記層状珪酸塩含有熱可塑性ポリアミドを繊維状に分散させることを含むポリアミド繊維強化樹脂組成物の製造方法。

- 6. 前記成分(a), (b)及び(c)の合計 100重量部に対して、前記シランカップリング剤(d)が、 0.1~5.5 重量部の割合で配合される、請求の範囲第5項に記載のポリアミド繊維強化樹脂組成物の製造方法。
- 7. 前記層状珪酸塩含有熱可塑性ポリアミドが、前記延伸又は圧延工程において、平均繊維径が1μm以下の繊維状に分散される、請求の範囲第5項に記載のポリアミド繊維強化樹脂組成物の製造方法。
- 8. 前記層状珪酸塩含有熱可塑性ポリアミドにおいて、前記熱可塑性ポリアミド 100重量部に対し、前記層状珪酸塩が、0.05~30重量部の割合で配合されている、請求の範囲第5項に記載のポリアミド繊維強化樹脂組成物の製造方法。

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.
PCT/JP98/01216

		1	PCT/JI	98/01216
A. CLA	SSIFICATION OF SUBJECT MATTER			
1 1110	.C16 C08L23/02, C08L77/00, C	08K5/54, C08K7/0	2	
According	to International Patent Classification (IPC) or to bot	h making to the contract of		
B. FIEL	DS SEARCHED	n national classification and	IPC	
Minimum	documentation searched (classification contact full	und by alassification at the	<del></del> -	
Int	.C16 C08L23/02, C08L77/00, C	08K5/54 CORK7/0	)	
		- 01.07047 COOR770	2	
Documenta	ation searched other than minimum down			
	ation searched other than minimum documentation to	the extent that such docume	nts are include	d in the fields searched
Electronic	data hase consulted during the internal			
	data base consulted during the international search (	name of data base and, where	practicable, se	earch terms used)
1				
C. DOCI	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT	**		
	I CONSIDERED TO BE RELEVANT			
Category*	Citation of document, with indication, where	appropriate, of the relevant n	assages	Relevant to claim No.
Y	JP, 7-278360, A (Ube Indus	tries Itd )		
	1 October 24, 1995 ()4 10 0	5 \		1-8
	Claims 1 to 6 : page 3. rig	ht column line	28 to	
	l Page 1/ tranc cornun, line (	u • paga = 1 = £ +		
	line 31 to right column, line: line 40 to page 7, right co	17 · nage 6 right.	column,	
	(Family: none)	lumn, line 24		
	·		1	
Y	JP, 8-12881, A (Mitsubishi	Chemical Corp.)	.	1-8
	January 16, 1996 (16, 01, 9	6)	1	1-0
	Claims; page 2, right column	mn, lines 43 to	50;	
	page 4, left column, line 2 line 2 (Family: none)	2 to right colum	n,	
	·			
Y	JP, 62-74957, A (Toyota Cer	itral Research an	nd	1-8
	beveropment Laboratories. The	nc.),		1
	April 6, 1987 (06. 04. 87),			j
	Claims; page 4, upper left right column, line 8	column, line 8 to	upper	
	& US, 4739007, A & DE, 363	32865. A		1
		10007 11		
Front	dominant			
	documents are listed in the continuation of Box C.	See patent family and	nex.	
* Special of	categories of cited documents:	"T" later document published	after the internat	ional filing date or priority
considere	nt defining the general state of the art which is not ed to be of particular relevance	date and not in conflict w	71th the application	n but cited to understand
E earlier de	ocument but published on or after the international filing date	"X" document of particular re	derlying the inve	ntion
cited to e	nt which may throw doubts on priority claim(s) or which is establish the publication date of another citation or other	considered novel or cann when the document is tak	ot be considered to	o involve an inventive step
special re	eason (as specified) It referring to an oral disclosure, use, exhibition or other	"Y" document of particular re	levance: the clain	ned invention cannot be
means		considered to involve an	inventive sten who	en the document is uments, such combination
	It published prior to the international filing date but later than	being obvious to a person	Skilled in the art	
		"&" document member of the	same patent fami	y
Jate of the ac	ctual completion of the international search	Date of mailing of the inter	national search	report
oune	1, 1998 (01. 06. 98)	June 9, 1998	3 (09. 06	. 98)
lame and ma	iling address of the ISA/	Authorized officer	<del></del>	
Japan	ese Patent Office			
acsimile No.		Telephone No.		

Form PCT/ISA/210 (second sheet) (July 1992)

	国際調食報告	Halvitaive	
	する分野の分類(国際特許分類(IPC)) : 1° C08L23/02, C08L77/00	D. CO8K 5/54, CO8K7/	02
Int. C	.10 (08123) 02, 0002		
. 調査を行 遺査を行った最	った分野 小限資料(国際特許分類(IPC))		
Int. C	l° C08L23/02, C08L77/00	, C08K 5/54, C08K7/	0 2
	の資料で調査を行った分野に含まれるもの		
 国際調査で使用	引した電子データベース(データベースの名称、訓	周査に使用した用語)	
	3と認められる <b>文献</b>		関連する
引用文献の カテゴリー*	to - ## = 1*9日*末十 7 し	きは、その関連する箇所の表示	請求の範囲の番号
Y	JP, 7-278360, A(宇部興 24.10月.1995(24.10 求項1~請求項6、第3頁右欄287 頁左欄31行~同頁右欄27行、第 24行(ファミリーなし)	産株式会社)、 . 95)、特許請求の範囲請 . 97. 第5	1-8
Y	JP, 8-12881, A(三菱化学 16.1月.1996(16.01. 第2頁右欄43行~50行、第4頁 (ファミリーなし)		1 - 8
又 C欄の続	きにも文献が列挙されている。	□ パテントファミリーに関する5	川紙を参照。
* 引用に関いては、 引用に関いては、 引用に関いては、 一 の で の で の で の で の で の で の で の で の で の	でのカテゴリー 関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示す で献ではあるが、国際出願日以後に公表されたも を主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行 しくは他の特別な理由を確立するために引用する (理由を付す) こよる開示、使用、展示等に言及する文献 出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願	の日の後に公表された文献 「T」国際出願日又は優先日後に公表 て出願と矛盾するものではなく 論の理解のために引用するもの 「X」特に関連のある文献であって、 の新規性又は進歩性がないと 「Y」特に関連のある文献であって、 上の文献との、当業者にとって、 よって進歩性がないと考えられ 「&」同一パテントファミリー文献	、発明の原理又は母 ) 当該文献のみで発明 うえられるもの 当該文献と他の1と (自明である組合せに
国際調査を		国際調査報告の発送日	0.06.98
日	関の名称及びあて先 本国特許庁(ISA/JP) 郵便番号100-8915	特許庁審査官 (権限のある職員) 佐々木 秀次	印.   4 J   8 9 3 0
東	京都千代田区霞が関三丁目4番3号	電話番号 03-3581-110	I PIANK 3400

様式PCT/ISA/210 (第2ページ) (1992年7月)

国際調查報告

国際出願番号 PCT/JP98/01216

	国際調査報告	国際山原番号「トピープ」「コ	
	- マナトマト 初はためて 女辞		
C (続き).	関連すると認められる文献		関連する
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連すると	きは、その関連する箇所の表示	請求の範囲の番号
Y	JP, 62-74957, A(株式会社 6.4月.1987(06.04.87 頁左上欄8行~同頁右上欄8行 & U DE, 3632865, A		1-8

様式PCT/ISA/210 (第2ページの続き) (1992年7月)

			. 4
÷			•
			: